

OLOVNATO-ZINKOVÉ RUDY Stanovení železa

ČSN 441629

Свинцовоцинковые руды. Объемный метод определения содержания железа

Lend-zinc ores. Titrimetric method of determination of total iron

Tato norma platí pro chemický rozbor olovnato-zinkových rud a určuje stanovení celkového železa metodou titrační.

Při provádění rozboru musí být dodržena všechna ustanovení podle ČSN 44 1701.

1 PODSTATA METODY

Vzorek se rozloží kyselinami a nerozpustný zbytek se dotaví s disíranem draselným. Železo se vysráží amoniakem a po rozpuštění sraženiny v kyselině chlorovodíkové se stanoví titrací dichromanem draselným za použití difenylaminu jako indikátoru.

2 CHEMIKÁLIE A ROZTOKY

2. 1 Kyselina chlorovodíková $\rho = 1,19 \text{ g/cm}^3$ a roztoky 1 + 1 a 1 + 99.

2. 2 Kyselina dusičná $\rho = 1,40 \text{ g/cm}^3$.

2. 3 Kyselina sírová $\rho = 1,84 \text{ g/cm}^3$, roztok 1 + 1.

2. 4 Kyselina fluorovodíková, roztok 40 %.

2. 5 Kyselina fosforečná $\rho = 1,70 \text{ g/cm}^3$.

2. 6 Kyselina bromovodíková $\rho = 1,38 \text{ g/cm}^3$.

2. 7 Amoniak $\rho = 0,91 \text{ g/cm}^3$.

2. 8 Chlorid amonný, roztok 1 % zalkalizovaný amoniakem.

2. 9 Disíran draselný ($\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_7$).

2. 10 Chlorid cínatý, roztok

12,5 g chloridu cínatého se rozpustí zahříváním v 10 cm³ kyseliny chlorovodíkové, roztok se převede do odměrné baňky na 100 cm³, doplní vodou po značku a promíchá.

2. 11 Chlorid rtuťnatý, nasycený roztok,

2. 12 Dichroman draselný

$$c\left(\frac{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7}{6}\right) = 0,1 \text{ mol.l}^{-1}.$$

4, 9037 dichromanu draselného předem překrystalovaného a vysušené-

Nahrazuje ČSN 44 1654 z 29. 11. 1973 viz DODATEK

Účinnost od: 1. 6. 1990

28285